6) Int · Cl.

120日本分類

19日本国特許庁

①特許出願公告

C 09 k 1/04 23 A 2 C 07 d 39/16

昭49—43688

特許公報

**公**公告 昭和 49 年(1974)11 月 22 日

発明の数 1

(全9頁)

1

SO新規ナフタルイミト誘導体の製造法

顧 昭47-63433

29出 願 昭43(1968)11月14日

62件 願 昭43-82833の分割

個発 明 者 野口為彦

创特

東京都世田谷区砧町213

同 松永代作

浦和市東仲町2の20

\*⑪出 願 人 日本化薬株式会社 東京都千代田区丸の内1の2の1

2

仍代 理 人 弁理士 竹田和彦

5 発明の詳細な説明

本発明は、合成繊維、特にポリアクリロニトリル系合成繊維の螢光増白剤として価値ある次の一 級式

$$\begin{bmatrix}
R_{1} \\
N-C_{2}H_{4}O & CO \\
R_{1} \\
R_{1} \\
N-C_{2}H_{4}O & CO
\end{bmatrix} + n$$

$$(Y^{-})_{n}$$

$$(R')_{n}$$

(式中Riはメチル基、エチル基又は2つのRiが互20 (式中Ri, Riは式(1)におけると同じ意味をいた連絡してアミノ基窒素と共に環を形成していまわす)で表わされる化合物を一般の4級化剤でるモルホリノ基を表わし、Riはアルキル基基又は 処理するか、あるいはこのようなアミンと塩を形アルキルアミノアルキル基を表わす。R'は3級ア 成し得る無機または有機の酸性化合物を付加せしミノ基と結合している水素原子、低級アルキル基、 めることによつて得ることができる。4級化剤とまたはペンジル基を表わし、Y はアニオンを示す。25しては沃化メチル、沃化エチル、臭化メチル、臭化メチル、臭化メチル、臭化プロビル、臭化プチル、塩化メチで表わされるアルコキシナフタルイミト誘導体を ル等のハロゲン化アルキル、塩化ペンジル等のハ

で表わされるアルコキシナフタルイミト誘導体を 製造する方法に関するものである。

一般式(1)の化合物は次の一般式

$$\begin{array}{c|c}
R_1 & C_2H_4O - CO \\
R_1 & CO \\
R_1 - N - C_2H_4O - CO \\
R_1 & CO \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CO \\
N - R_2 \\
CO \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CO \\
N - R_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CO \\
N - R_2
\end{array}$$

表わす)で表わされる化合物を一般の4級化剤で 処理するか、あるいはこのようなアミンと塩を形 成し得る無機または有機の酸性化合物を付加せし めることによつて得ることができる。 4級化剤と 化エチル、臭化プロピル、臭化プチル、塩化メチ ル等のハロゲン化アルキル、塩化ペンジル等のハ ロゲン化アラルキル、クロル酢酸アミド、クロル 酢酸エチルエステル、プロムプロピオン酸エチル 30 エステル等のαーハロカルポン酸誘導体あるいは βーハロカルポン酸誘導体、ジメチル硫酸、ジエ チル硫酸等のジアルキル硫酸、トルエンスルホン 酸メチルエステル、トルエンスルホン酸エチルエ ステル、トルエンスルホン酸プチルエステル、ペ 35 ンセンスルホン酸メチルエステル等のアリルスル ホン酸アルキルエステル等をその具体例として挙 げることができる。

塩類を形成させる酸性化合物としては塩酸、臭 化水素酸、沃化水素酸、硫酸、リン酸、過塩素酸、 過天素酸等の無機酸またはベンゼンスルホン酸、 トルエンスルホン酸、キシレンスルホン酸、ナフ ジクロル酢酸、トリクロル酢酸等の有機酸が挙げ られる。

一般式(2)の化合物は次のようにして製造す ることができる。次の一般式

(式中Xは塩素原子又は臭素原子を表わす) で表わされる4・5-ジハロナフタル酸またはその 無水物を一般式

$$H_2N-R_2 \tag{4}$$

(式中R2は式(1)におけると同じ意味を表わす) で表わされるアミンと縮合して一般式

( 式中R2, Xは一般式(1)または一般式(3)における と同じ意味を表わす)で表わされる4.5-ジハロ 30 染浴からポリアクリロニトリル系繊維材料を処理 ナフタルイミトを得る。

次に上記一般式(5)で表わされる化合物を縮合剤 の存在下に次の一般式

$$R_1 \longrightarrow N - C_2 H_4 OH$$
 (6)

(式中R1は式(1)におけると同じ意味を表わす) で表わされるアルコールと反応させることにより 40 るため塩素漂白と螢光増白とを同時に行うことが 一般式(2)の化合物が得られる。

縮合剤としては一般に アルカリ性縮合剤が使 用されるが、特に好ましいのは使用されるアルコ ールのナトリウムアルコラート、カリウムアルコ

**ラートのようなアルカリ金属のアルコラートある** いは水酸化カリウム、水酸化ナトリウムのような アルカリ金属の水酸化物である。

一般式(5) の化合物の製造に使用される一般式(4) タリンスルホン酸、ギ酸、酢酸、モノクロル酢酸 5 の化合物としては、メチルアミン、エチルアミン nープロピルアミン、iープロピルアミン、nー プチルアミン、iープチルアミン、nーヘキシル アミン、2-エチルヘキシルアミン等のアルキル アミン、アージメチルアミノプロピルアミン、ア 10 ージエチルアミノプロピルアミン、アーピペリジ ノプロピルアミン、βージメチルアミノエチルア ミン、βージエチルアミノエチルアミン、βーモ ルホリノエチルアミン、アーモルホリノブロピル アミン等のジ置換アミノアルキルアミン、ジクロ 15 ヘキシルアミンのようなシクロアルキルアミンを その具体例として挙げることができる。

> 一般式(6)のアルコールとしては 8 - ジメチルア ミノエタノール、βージエチルアミノエタノール、 20 ノール、βーモルホリノエタノール等をその具体 例として挙げることができる。

このようにして得られた一般式(1)の化合物は有 機物質例えばポリアクリロニトリル系繊維又は樹 脂、改質ポリエステル繊維、アセテート、ピニロ 25 ンなどに適用されるが、これらの中ではポリアク リロニトリル系繊維の増白に使用した場合特に優 れた増白力を持つ。

一般式(1)に示す化合物は淡黄色ないし黄色の結 晶で水には極めて易溶であり、このものにて酸性 した場合、染着率が極めて高く、最高到達白度な らびに増白効果の鮮明なる点において極めて優れ ており、かつ諸堅牢度特に螢光増白剤に要求され る重要な性質である耐光堅牢度においても著しく 35 優れている。

一般にポリアクリロニトリル系繊維の漂白には 塩素系漂白剤が用いられ、大きな漂白効果を与え ることができるが、従来使用されているポリアク リロニトリル系繊維用螢光増白剤は耐塩素性が劣 できないものが多かつた。しかし本発明で使用さ れる一般式(1)の化合物は耐塩素性が極めて優れて おり、塩素系漂白剤と併用して化学的漂白と同時 に螢光増白することが可能であり、一段と大きな

増白効果を与えることができる。

また、ポリアクリロニトリルー羊毛混紡布の場 合には塩素系漂白剤による羊毛の黄変化現象のた め塩素系漂白剤は使用できず、亜硫酸系環元剤又 るが、一般式(1)の化合物はこれら助剤と併用した 場合もその螢光増白効果にはなんら支障なくポリ アクリロニトリルー羊毛混紡布を増白できる。

又、ポリアクリロニトリルの紡糸溶媒であるジ メチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、ジ 10 メチルスルホキサイト等に対しても適度な溶解度 を有しており、これらのポリアクリロニトリル紡 糸溶液中に本化合物を添加し紡糸すれば純白に螢 光増白されたポリアクリロニトリル糸を得ること ができる。

また一般式(1)の化合物はポリアクリロニトリル を含む合成樹脂の螢光増白に使用しても顕著な増 白効果が得られる。

本発明に使用される一般式(1)の化合物の使用量 は得ようとする白度、増白される物質に応じて広 20 範囲にわたつて変えることができるが、実際には 0.1~0.0%の範囲で顕著な増白効果を示す。

次に本発明方法を実施例によつて具体的に説明 する。実施例中、部とあるは重量部を表わす。

6

# \* 実施例 1

4.5 - ジクロルナフタル酸無水物とメチルアミ ンより製した Nーメチルー 4·5-ジクロルナフタ ルイミド5部を、ジメチルアミノエタノール18 は過酸化水素等による化学的漂白が行なわれてい 5 部に金属ナトリウム 0.9 部を溶解した液に仕込み 95℃にて2時間反応させる。

> - 反応後水100部で希釈し析出した結晶を瀘別 し水洗乾燥して次の構造式

$$H_3-C-N \xrightarrow{CO} OC_2H_4N < CH_3 \\ CH_3 \\ CH_3 \\ CH_3$$

$$(7)$$

で表わされる Nーメチルー 4 . 5-ジ(βージメチ ルアミノ)エトキシナフタルイミド4.8部を得る。 このものは融点204~205℃を示す。

ついでメタノール30部中に(7)式の化合物1.9 部、シメチル硫酸 1.5 部を仕込み環流下に 2 時間 反応させる。冷却後、析出した結晶を瀘別し、メ タノールで洗い乾燥して(8)式の化合物 2.7 部を得 る。

このものは融点257~260℃(分解)を示 35 ×み、濃塩酸1部を加え、30分間攪拌する。 沈澱物を瀘別し、エタノールで洗い乾燥して(9) す。 式の化合物 0.9 部を得る。 実施例 2

(7)式の化合物1部をエタノール10部中に仕込※

このものは融点256.5℃(分解)を示す。 実施例 3

キシレン200部中に(7)式の化合物2部、ジメ チル硫酸 0.7 部を仕込み、環流下に 6 時間反応さ\*

\*せる。反応終了後70℃にて瀘過して結晶を瀘集 しトルエンで洗い乾燥して10人式の化合物2.6部を 得る。

このものは融点235~237℃を示す。

ジエチルアミノエタノール25部に金属ナトリ ウム 0.9 部を溶解し、次いで N-メチルー4・5-\* 造式

\*ジクロルナフタルイミド2.8部を仕込み95℃に 15 て2時間反応させる。反応終了後水200部で希 釈し、析出した結晶を瀘別し水洗乾燥して次の構

$$\begin{array}{c|c} CO & \longrightarrow & OC_2H_4N < \begin{array}{c} C_2H_5 \\ C_2H_5 \\ \end{array} \\ CO & \longrightarrow & OC_2H_4N < \begin{array}{c} C_2H_5 \\ \end{array} \\ C_2H_5 \\ \end{array} \end{array} \tag{1}$$

で表わされる Nーメチルー4・5ージ( βージエチ ☆ 次いでトルエン 5 0 部中に(1)式の化合物 2.5 部、 ルアミノ)エトキシナフタルイミド2.8部を得る。 このものは融点131~1325℃を示す。エタ ノールから再結晶すれば融点136~136.5℃ を示す淡黄色針状結晶が得られる。 \$30

ジエチル硫酸 4 部を仕込み環流下に 1 2時間反応 させる。反応終了後析出した結晶を瀘別し、トル エンで洗い乾燥して(12式の化合物 3.5部を得る。

このものは融点223~225℃(分解)を示 す。

実施例 5

4·5-ジクロルナフタル酸無水物とnープロピ

ルアミンより製したN-n-プロピルー4・5-ジ クロルナフタルイミド2.7 部をジメチルアミノエ タノール10部に金属ナトリウム0.5部を溶解し た液に仕込み、95℃にて2時間反応させる。

を瀘別し水洗乾燥して次の構造式 反応終了後水100部で希釈し、析出した結晶

$$\begin{array}{c|c}
 & CO \\
 & CH_3 \\
 & CH_3 \\
 & CH_3 \\
 & CH_3 \\
 & CH_3
\end{array}$$

で表わされる N-n-プロピルー4・5-ジ( β-10\* 次いでエタノール 1 0 部中に(3式の化合物 1 部、 ジメチルアミノ)エトキシナフタルイミド1.6部 Pートルエンスルホン酸メチルエステル1部を仕 を得る。とのものは融点184~186℃を示す。 込み環流下に3時間反応させる。反応終了後析出 トルエンから再結晶すれば融点189~190.5 した結晶を連別しエタノールで洗い乾燥してQ4式 でを示す淡黄色針状結晶が得られる。

\* の化合物1.2部を得る。

このものは融点218-225℃を示す吸湿性 25※メチル15部を仕込み、環流下に3時間反応させ る。反応終了後結晶を瀘別してアセトンで洗い乾 の大きな淡黄色針状結晶である。 燥して(15式の化合物 0.8 部を得る。 実施例 6

メタノール15部中に(13式の化合物1部、沃化※

このものは融点263−265℃(分解)を示 す。

## 実施例 7

4.5-ジクロルナフタル酸無水物と2ーエチル ヘキシルアミンより製した Nー ( 2 ーエチル ) へ 出した結晶を瀘別し、水洗乾燥して次の構造式

キシルー4・5ージクロルナフタルイミド3.8部を 40 ジメチルアミノエタノール1 0部に金属ナトリウ ム 0.5 部を溶解した液に仕込み 9 5℃にて 2 時間 反応させる。反応終了後水100部で希釈し、析

で表わされるN-( 2ーエチル ) ヘキ シルー4 . 5 \* 次いでメタノール 2 0 部中に低式の化合物 2 部、 --ジ(β-ジメチルアミノ)エトキシナフタルイ ミド4.7部を得る。このものは融点136~ 140℃を示す。

メタノールより再結晶すれば融点144~ 144.5℃を示す淡黄色針状結晶が得られる。

ジメチル硫酸 1.1 部を仕込み環流下に 2 時間反応 10 させる。反応終了後、メタノールを蒸溜溜去し、 生じた油状物質にアセトン30部を加え結晶を析 出せしめ、瀘別してアセトンで洗い乾燥して伽式 \* の化合物 3.1 部を得る。

このものは融点233~244℃を示す。メタ ※ルイミド5部をジメチルアミノエタノール10部 ノール、エタノール混合溶媒から再結晶すれば融 25 に金属ナトリウム 0.6 部を溶解した液に仕込み、 点248~250℃を示す淡黄色針状結晶が得ら れる。

## 実施例 8

4.5-ジクロルナフタル酸無水物と rージメチ ルアミノブロピルアミンより製したN- ( rージ 30 乾燥して次の構造式 メチルアミノ) プロピルー 4・5-ジクロルナフタ※

95℃にて2時間反応させる。反応終了後水 100部で希釈し、ペンゼン100部にて2回抽 出し、抽出したペンゼン液を無水芒硝にて乾燥し、 濃縮し、析出した結晶を瀘別しリグロインで洗い

$$\begin{array}{c|c}
H_3C \\
H_3C \\
\end{array}
N (CH_2)_3 - N \\
CO \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CO \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CO_2H_4N \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_3 \\
CH_3 \\
CH_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_3 \\
CH_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_3 \\
CH_3
\end{array}$$

ルー4・5-ジー(βージメチルアミノ)エトキシ ナフタルイミド4.2部を得る。トルエンから再結 晶すれば融点168~170℃を示す羨黄色針状 結晶が得られる。

で表わされるN-( rージメチルアミノ)プロピ 40 次いでメタノール 10部中に18式の化合物 1部、 ジメチル硫酸 0.9 部を仕込み環旋下に 2 時間反応 させる。反応終了後、メタノールを蒸溜溜去しア セトンを加え結晶を析出せしめ瀘別してアセトン で洗い乾燥して19式の化合物1.7部を得る。

14

メタノール、エタノール混合溶媒から再結晶す 10\* 18式の化合物 1 部をペンゼン 1 0 部に溶解し乾 れば融点2795℃~2815℃(分解)を示す 燥、塩化水素ガスを飽和させ3時間放置する。 **淡黄色針状結晶が得られる。** 析出した結晶を瀘別し、ペンセンで洗い、乾燥 実施例 9 して(20式の化合物 1.2 部を得る。

$$\begin{bmatrix}
H \\
H_3 C - N (CH_2)_3 N
\end{bmatrix}$$
CO
$$CO$$

このものは融点260℃(分解)を示す吸湿性 ※ジクロルナフタルイミト28部を仕込み、95℃ の大きな淡黄色結晶である。 25 にて2時間反応させる。反応終了後、水200部 実施例 10 で希釈し、析出した結晶を瀘別し、水洗乾燥して β-モルホリノエタノール 2 5 部に金属ナトリ 次の構造式

$$\begin{array}{c|c}
& \bigoplus \\
& CH_2 - CH_2 \\$$

で表わされる N ーメチル ー4・5ージ ( β ーモルホ リノ)エトキシナフタルイミト2.9部を得る。

ウム 0.9 部を溶解し、次いで N-メチル -4・5-※

このものは融点231~234℃を示す。エター ノールから再結晶すれば融点239-240℃を 40 冷却後、析出した結晶を瀘別しメタノールで洗 示す淡黄色針状結晶が得られる。

次いで、メタノール30部中に20式の化合物 1.5部、ジメチル硫酸1.2部を仕込み、環流下に 4時間反応させる。

い乾燥して次の構造式

で表わされる化合物 2.2 部を得る。このものは融 点283-285C(分解)を示す。

次いで本発明方法によって得られた螢光増白剤 の使用方法を参考例によって示す。参考例中、部 とあるのは重量部を表わす。

## 参考例 1

式(8)で表わされる化合物 0.5 部を水 3 0 0 0 部 15 に溶解し、これにネオシロツクス( 亜塩素酸ナト リウム)5部、ペル(二酸化塩素抑制剤) 2.5部 および酢酸 5 部を添加し、ポンネルW布 1 0 0部 を10℃にてくり入れ20分間で1.00℃に加熱 し、との温度で1時間処理した後70℃に徐冷し、20 入れ、20分間で90℃に加熱し、この温度で、 酸性亜硫酸ソーダ水溶液にて70℃で20分間脱 塩素処理後、水洗乾燥すれば耐光堅牢度の高い増 白布を得る。

### 参考例 2

に溶解し、これにネオシロツクス 1 0m、ペル5 部および酢酸5部を添加し、カシミロンF(旭化 成㈱製アクリル繊維)布100部を70℃にてく り入れ20分間で100℃に加熱し、この温度で 1時間処理した後、70℃に徐冷し、酸性亜硫酸 30 油剤処理を行ない乾燥すれば純白に螢光増白され ソーダ水溶液にて70℃で20分間脱塩素処理後 水溶液にて水洗、乾燥すれば極めて堅牢度の高い 増白布を得る。

#### 参考例 3

部、蟻酸 5 部を加え溶解し、エクスランL(日本 エクスラン工業会社製アクリル繊維)布100部 をくり入れ、80~85℃で1時間漂白処理を行 ない酸性亜硫酸ソーダにて脱塩素処理を行なつて 化学的に漂白された布を得る。この布を別に水 40 切特許請求の範囲 3000部中に式仰で表わされる化合物 0.5部酢 5部を含む染俗に70℃にてくり入れ、20分 間で100℃に加熱し、この温度で1時間処理し た後、10℃に徐冷し、水洗乾燥すれば極めて堅

牢度の高い増白布を得る。

## 10 参考例 4~7

参考例3において構造式40の化合物の代わりに 構造式(12)、構造式(14)、構造式(15)、構造式(22)で表わ される化合物を用いても同様な結果が得られる。 参考例 8

16

式伽で表わされる化合物0.5部を水3000部 に溶解し、ロンガリツトC(シバ社製ナトリウム スルホキシレートホルムアルデヒド)5部および 酢酸5部と添加し、ポリアクリロニトリルー羊毛 (50:50)混紡布100部を60℃にてくり 40分間処理した後、70℃に徐冷し、水洗乾燥 すれば鮮明な増白布を得る。

### 参考例 9

アクリロニトリル重合体 3.0 部をジメチルホル 式(9)で表わされる化合物 0.5 部をを 3 0 0 0 部 25 ムアミド 1 0 0 部に 9 0 ℃にて溶解し、式(19)で表 わされる化合物 0.1 部を加え、紡糸原液を調整し、 紡糸口を通して水100部中に押し出し、20~ 30℃にて凝固させる。

> ついで凝固糸を80℃にて5倍に延伸し、洗浄、 たポリアクリロニトリル糸を得る。

## 参考例 10

式200で表わされる化合物 0.5 部を水 3 0 0 0 部 に溶解し、酢酸5部を加え、カチオンダイヤブル 水3000部にネオシロツクス10部、ペル5 35 改質ポリエステル繊維100部をくり入れ、100 でにて1時間処理した後、酸性亜硫酸ソーダ水溶 液にて70℃で20分間脱塩素処理後、水洗乾燥 すれば鮮明に螢光増白されたポリエステル繊維を 得る。

1 4 , 5 ージハロゲノナフタル酸 またはその無 水物を一般式(4)で表わされるアミンと反応させて 一般式(5)で表わされる4,5 – ジハロナフタルイ ミドを製造し、これと一般式(6)で表わされるアル

コールまたはそのアルコラートと縮合して一般式 ※ R2は前記と同意義。) (2)で表わされる化合物を製造し、次いで4級化剤 または無機若しくは有機の酸性化合物と反応させ ることを特徴とする一般式(1)で表わされるアルコ キシナフタルイミト誘導体の製造法。

$$H_2N-R_2 \tag{4}$$

(R2は、アルキル基、アルキルアミノアルキル基 シクロアルキル基を表わす)。

(Xは、塩素原子または臭素原子を表わす。

18

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
R_1
\end{array}$$

$$N - C_2 H_4 OH \qquad (6)$$

( R,は、メチル基、エチル基または2つのR, が 互に連絡してアミノ基窒素と共に環を形成してい るモルホリノ基を表わす)

$$R_1$$
  $N-C_2H_4O$   $CO$   $N-R_2$  (2)

(R1,R2は前記と同意義)

$$\begin{bmatrix}
R_1 \\
R_1 \\
R_1
\end{bmatrix} N - C_2 H_4 O$$

$$CO$$

$$N - R_2$$

$$(Y \overline{)}_n$$

$$(R')_n$$

69引用文献 (Rは3級アミノ基と結合している水素原子、低 級アルキル基、またはペンジル基を表わし、Y 25 化学大辞典 1 昭 3 5 . 3 . 3 0 第 3 1 0 ~ 3 1 3 頁 共立出版株式会社発行 は、アニオンを示す。 nは1,2または3である。 R1, R2、は前記と同意義。)